(19)日本国特許庁(JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出顧公開番号 特開2003-192930 (P2003-192930A)

(43)公開日 平成15年7月9日(2003.7.9)

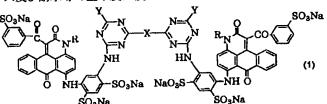
(51) Int.Cl.7	識別記号	FI	テーマコード(参考)
C 0 9 B 5/14		C09B 5/14	2 C 0 5 6
B41J 2/01		B41M 5/00	E 2H086
B41M 5/00		C 0 7 D 221/18	4 C 0 3 4
C 0 7 D 221/18		401/14	4 C 0 6 3
		C 0 9 D 11/00	4 / 0 3 9
401/14	審査請求		19 頁) 最終頁に続く
(21)出願番号	特顧2002277220(P2002277220)	(71)出顧人 000004086	
		日本化薬株式会社	
(22)出顧日	平成14年9月24日(2002.9.%)	東京都千代田区富士	見1]日11番4万
		(72)発明者 松本 弘之	13#KEO 00 1 100
(31)優先権主張番号	特顧2001-292853 (P2001-292853)		進町3-99-1-106
(32)優先日	平成13年9月26日(2001.9.%)	(72)発明者 藤井 勝典	
(33)優先権主張国	日本(JP)	埼玉県川口市江戸袋	1 -17-41-1104
		(72)発明者 藤井 隆文	
		埼玉県さいたま市上	:落合6-8-22-205
		(72)発明者 白崎 康夫	
		埼玉県さいたま市南	中野61-7

最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 新規アントラビリドン化合物、水性マゼンタインク組成物及びインクジェット記録方法

(57)【要約】 (修正有)

【課題】インクジェット記録に適する色相と鮮明性を有 し、且つ記録物の耐光、耐ガス及び耐水等の堅牢度に優 れたマゼンタ色素を提供する。 【解決手段】式(1)



(式中、Rは水素原子、アルキル基、ヒドロキシ低級アルキル基、シクロヘキシル基、モノ又はジアルキルアミノアルキル基叉はシアノ低級アルキル基を、Yは塩素、水酸基、アミノ基、モノ又はジアルキルアミノ基、アラルキルアミノ基、シクロアルキルアミノ基、アルコキシ

基、フェノキシ基、アニリノ基、ナフチルアミノ基、叉はモノ又はジアルキルアミノアルキルアミノ基を、Xは架橋基を表す。)で表される新規アントラピリドン化合物又はその塩及びこれを含有するマゼンタインク。

【特許請求の範囲】 【請求項1】下記式(14)

SO₃H O NH NH NH O SO₃H SO₃H SO₃H

【化1】

(式中Rは水素原子、アルキル基、ヒドロキシ低級アルキル基、シクロヘキシル基、モノ又はジアルキルアミノアルキル基叉はシアノ低級アルキル基を、Yは塩素、水酸基、アミノ基、モノ又はジアルキルアミノ基(アルキル基上にスルホン酸基、カルボキシ基および水酸基からなる群から選択される置換基を有してもよい)、アラルキルアミノ基、シクロアルキルアミノ基、アルコキシ基、フェノキシ基(スルホン酸基、カルボキシ基、アセチルアミノ基、アミノ基及び水酸基からなる群から選択される置換基で置換されていても良い。)、アニリノ基

(ベンゼン環上にスルホン酸基及びカルボキシ基からなる群から選択される1種又は2種の置換基で置換されていても良い。)、ナフチルアミノ基(ナフチル基はスルホン酸基で置換されていても良い。)、叉はモノ又はジアルキルアミノアルキルアミノ基を、Xは架橋基をそれぞれ表す。)で表される新規アントラピリドン化合物又はその塩。

【請求項2】下記式(1) 【化2】

(式中RおよびYは前記式(14)と同じものを示す) で表される請求項1に記載の新規アントラピリドン化合 物又はその塩。

【化3】

(式中Yは塩素、水酸基、アミノ基、モノ又はジアルキルアミノ基(アルキル基上にスルホン酸基、カルボキシ基および水酸基からなる群から選択される置換基を有してもよい)、アラルキルアミノ基、シクロアルキルアミノ基、アルコキシ基、フェノキシ基(スルホン酸基、カルボキシ基、アセチルアミノ基、アミノ基及び水酸基からなる群から選択される置換基で置換されていても良い。)、アニリノ基(スルホン酸基及びカルボキシ基か

らなる群から選択される1種又は2種の置換基で置換されていても良い。)、ナフチルアミノ基(ナフチル基はスルホン酸基で置換されていても良い。)又はモノ又はジアルキルアミノアルキルアミノ基を、Xは架橋基をそれぞれ表す。)で表される新規アントラピリドン化合物又はその塩。

【請求項4】下記式(2)

【化4】

(式中Yは前記式 (15) と同じものを示す)で表され

る請求項3に記載の新規アントラビリドン化合物又はそ

の塩。

【請求項5】Yが水酸基又はアミノ基である請求項1から4のいずれか一項に記載の新規アントラピリドン化合物又はその塩。

【請求項6】Yがアミノ基である請求項1から4のいずれか一項に記載の新規アントラピリドン化合物又はその塩。

【請求項7】Yがアミノ基であり、架橋基Xがジアミノアルキレン基である請求項1から4のいずれか一項に記載の新規アントラピリドン化合物又はその塩。

【請求項8】Yがアミノ基であり、架橋基Xが置換基を有していてもよいジアミノフェニレン基である請求項1から4のいずれか一項に記載の新規アントラピリドン化合物又はその塩。

【請求項9】Yが塩素原子またはアミノ基であり、架橋 基Xがシクロヘキシル環上に置換基を有していてもよい ジアミノジシクロヘキシルメタン基である請求項1から 4のいずれか一項に記載の新規アントラピリドン化合物 又はその塩。

【請求項10】下記式(3)

【化5】

で表される新規アントラピリドン化合物又はその塩。 【請求項11】下記式(4) 【化6】

で表される新規アントラピリドン化合物又はその塩。

【請求項12】下記式(5)

【化7】

で表される新規アントラピリドン化合物又はその塩。

【請求項13】下記式(16)

で表される新規アントラピリドン化合物又はその塩。 【 請求項14】下記式(17) 【化9】

で表される新規アントラピリドン化合物又はその塩。 【請求項15】色素成分として、請求項1から14のいずれか一項に記載のアントラピリドン化合物又はその塩を含むことを特徴とする水性マゼンタインク組成物。

【請求項16】水溶性有機溶剤を含有する請求項15に 記載の水性マゼンタインク組成物。

【請求項17】色素成分中の無機塩の含有量が1重量%以下である請求項15または16に記載の水性マゼンタインク組成物。

【請求項18】インクジェット記録用である請求項15から17のいずれか一項に記載の水性マゼンタインク組成物。

【請求項19】インク滴を記録信号に応じて吐出させて 被記録材に記録を行うインクジェット記録方法におい て、インクとして請求項15から18のいずれか一項に 記載の水性マゼンタインク組成物を使用することを特徴 とするインクジェット記録方法。

【請求項20】被記録材が情報伝達用シートである請求項19に記載のインクジェット記録方法。

【請求項21】請求項15から18のいずれか一項に記載の水性マゼンタインク組成物を含有する容器。

【請求項22】請求項21の容器を有するインクジェットプリンター。

【請求項23】請求項1から14に記載の新規アントラ ピリドン化合物又はその塩を有する着色体。

【請求項24】式(6)

【化10】

(式中、Rは式(1)におけるのと同じ意味を表す。) で表されるアントラピリドン化合物。

【請求項25】架橋基Xが下記式

-N (H) m (-A-) n N (H) m-または-O-A-O-

(式中、Aは2価の炭素数1~20の炭化水素残基であり、窒素原子、酸素原子または硫黄原子を含んでもよく、nは1または2、mは1または0を示し、nが1の

時 mは1を示し、nが2の時 mは0を示す)で表される基である請求項1から4のいずれか一項に記載の新規アントラピリドン化合物又はその塩。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、新規アントラピリドン化合物、水性マゼンタインク組成物及びインクジェット記録方法に関する。

[0002]

【従来の技術】インクジェットプリンタによる記録方法 としてインクの各種吐出方式が開発されているが、いず れもインクの小滴を発生させ、これを種々の被記録材料 (紙、フィルム、布帛等) に付着させ記録を行うもので ある。インクジェットプリンタによる記録方法は、記録 ヘッドと被記録材料とが接触しない為、機械音の発生が なく、またプリンタの小型化、高速化、カラー化が容易 であるという特長を有する為、近年急速に普及し、今後 も大きな伸長が期待されている。コンピュータのカラー ディスプレイ上の画像又は文字情報を、インクジェット プリンタによりカラーで記録するには、一般にはイエロ — (Y) 、マゼンタ (M) 、シアン (C) 、ブラック (K) の4色のインクによる減法混色で表現される。C RTディスプレイ等のR、G、Bによる加法混色画像を 減法混色画像によりできるだけ忠実に再現するために は、使用する色素、中でもY、M、Cのインクに使用さ れる色素は、できるだけY、M、Cそれぞれの標準に近 い色相を有し且つ鮮明であることが望まれる。また、イ ンク組成物には長期の保存に対し安定であり、プリント した画像の濃度が高く、しかも耐水性、耐光性及び耐ガ ス性等の堅牢度に優れている事が求められる。

【0003】インクジェットプリンタの用途はOA用小型プリンタから産業用の大型プリンタにまで拡大されてきており、耐水性及び耐光性等の堅牢度がこれまで以上に求められている。耐水性については、多孔質シリカ、カチオン系ポリマー、アルミナゾル又は特殊セラミックなどインク中の色素を吸着し得る無機微粒子をPVA樹脂などとともに紙の表面にコーティングすることにより大幅に改良されたが、写真等の印刷物の保管時の耐湿性の向上等更に厳しい品質向上が求められている。又、耐光性については大幅に改良する技術は未だ確立されておらず、特にY、M、C、Kの4原色のうちマゼンタの色素はもともと耐光性が弱いものが多く、その改良が重要な課題となっている。

【0004】インクジェット記録用水溶性インクに用い

られるマゼンタ色素の色素骨格としては、キサンテン系 (例えば、特許文献1~3参照)と、H酸を用いたアゾ 系色素(例えば、特許文献4~8参照)が代表的であ る。しかし、キサンテン系については色相及び鮮明性は 非常に優れるが耐光性が非常に劣る。また、H酸を用い たアゾ系色素については色相及び耐水性の点では良いも のがあるが、耐光性及び鮮明性が劣る。このタイプでは 鮮明性及び耐光性の優れたマゼンタ染料も開発されてい るが(例えば、特許文献9参照)、銅フタロシアニン系 色素に代表されるシアン染料やイエロー染料など他の色 相の染料に比べ耐光性が依然劣る水準である。又最近の デジタルカメラの浸透と共に、家庭でも写真をプリント する機会が増している。この写真を保管する時に、空気 中の酸化性ガスによる写真画質の変色が問題視されてい る。

【0005】鮮明性及び耐光性の優れるマゼンタの色素 骨格としてはアントラピリドン系色素(例えば、特許文献10~16参照)があるが、色相、鮮明性、耐光性、耐水性、耐ガス性及び溶解安定性のすべてを満足させる ものは得られていない。

[0006]

【特許文献1】特開昭54-89811号公報

【特許文献2】特開平8-60053号公報

【特許文献3】特開平8-143798号公報

【特許文献4】特開昭61-62562号公報

【特許文献5】特開昭62-156168号公報

【特許文献6】特開平3-203970号公報

【特許文献7】特開平7-157698号公報

【特許文献8】特公平7-78190号公報 【特許文献9】特開平3-203970号公報 【特許文献10】特開昭59-74173号公報(1-3ページ)

【特許文献11】特開平2-16171号公報(1、5 -7ページ)

【特許文献12】特開2000-109464号公報 (1-2、8-12ページ)

【特許文献13】特開2000-169776号公報 (1-2、6-9ページ)

【特許文献14】特開2000-191660号公報 (1-3、11-14ページ)

【特許文献15】特開2001-72884号公報(1-2、8-11ページ)

【特許文献16】特開2001-139836号公報 (1-2、7-12ページ)

[0007]

【発明が解決しようとする課題】本発明は、インクジェット記録に適する色相と鮮明性を有し、且つ記録物の耐光、耐ガス及び耐湿堅牢度が強いマゼンタ色素を提供する事を目的とする。

[0008]

【課題を解決するための手段】本発明者らは前記したような課題を解決すべく鋭意研究を重ねた結果、本発明に至ったものである。即ち本発明は、(1)下記式(14)

【化11】

(式中Rは水素原子、アルキル基、ヒドロキシ低級アルキル基、シクロヘキシル基、モノ又はジアルキルアミノアルキル基叉はシアノ低級アルキル基を、Yは塩素、水酸基、アミノ基、モノ又はジアルキルアミノ基(アルキル基上にスルホン酸基、カルボキシ基および水酸基からなる群から選択される置換基を有してもよい)、アラルキルアミノ基、シクロアルキルアミノ基、アルコキシ基、フェノキシ基(ベンゼン環上にスルホン酸基、カルボキシ基、アセチルアミノ基、アミノ基及び水酸基から

なる群から選択される置換基で置換されていても良い)、アニリノ基(スルホン酸基及びカルボキシ基からなる群から選択される1種又は2種の置換基で置換されていても良い。)、ナフチルアミノ基(ナフチル基はスルホン酸基で置換されていても良い。)、叉はモノ又はジアルキルアミノアルキルアミノ基を、Xは架橋基をそれぞれ表す。)で表される新規アントラビリドン化合物又はその塩、(2)下記式(1)

【化12】

(式中RおよびYは前記式(14)と同じものを示す) で表される(1)に記載の新規アントラピリドン化合物 又はその塩、(3)下記式(15) 【化13】

(式中、Yは塩素、水酸基、アミノ基、アルキルアミノ 基、ジアルキルアミノ基、アラルキルアミノ基、シクロ アルキルアミノ基、アルコキシ基、フェノキシ基(スル ホン酸基、カルボキシ基、アセチルアミノ基、アミノ基 及び水酸基からなる群から選択される置換基で置換され ていても良い。)、スルホン酸基、カルボキシ基もしく は水酸基を有するモノ又はジアルキルアミノ基、アニリ ノ基(スルホン酸基及びカルボキシ基からなる群から選 択される1種又は2種の置換基で置換されていても良い。)、ナフチルアミノ基(ナフチル基はスルホン酸基で置換されていても良い。) 叉はモノ又はジアルキルアミノアルキルアミノ基を、Xは架橋基をそれぞれ表す。)で表される新規アントラビリドン化合物又はその塩。(4)下記式(2) 【化14】

SO₃Na

H HN CO H HN CO SO₃Na NaO₃S NH O

【化15】

so₃Na (式中Yは前記式(15)と同じものを示す)で表され る(3)に記載の新規アントラピリドン化合物又はその 塩、(5)Yが水酸基又はアミノ基である(1)から (4)のいずれか一項に記載の新規アントラピリドン化

塩、(5) Yが水酸基又はアミノ基である(1)から(4)のいずれか一項に記載の新規アントラピリドン化合物又はその塩、(6) Yがアミノ基である(1)から(4)のいずれか一項に記載の新規アントラピリドン化合物又はその塩、(7) Yがアミノ基であり、架橋基Xがジアミノアルキレン基である(1)から(4)のいずれか一項に記載の新規アントラピリドン化合物又はその塩、(8) Yがアミノ基であり、架橋基Xが置換基を有していてもよいジアミノフェニレン基である(1)から(4)のいずれか一項に記載の新規アントラピリドン化合物又はその塩、(9) Yが塩素原子またはアミノ基であり、架橋基Xがシクロヘキシル環上に置換基を有していてもよいジアミノシクロヘキシルメタン基である請求

項1から4のいずれか一項に記載の新規アントラピリドン化合物又はその塩、(10)下記式(3)

SO₃Na

NH · CH₂CH₃

SO₃Na

NH · CH₂CH₃

NH · CH₂CH₃

NH · CH₂CH₃

SO₃Na

NH · CH₂CH₃

SO₃Na

NH · CH₂CH₃

NH · CH₂CH₃

SO₃Na

NH · CH₂CH₃

SO₃Na

NH · CH₂CH₃

NH · CH₂CH₃

SO₃Na

NH · CH₂CH₃

SO₃Na

NH · CH₂CH₃

NH · CH₂CH₃

SO₃Na

で表される新規アントラピリドン化合物又はその塩、 (11)下記式(4) 【化16】

で表される新規アントラピリドン化合物又はその塩、 (12)下記式(5) 【化17】

で表される新規アントラピリドン化合物又はその塩、

【化18】

(13)下記式(16)

で表される新規アントラピリドン化合物又はその塩、

【化19】

(14)下記式(17)

で表される新規アントラピリドン化合物又はその塩、

(15)色素成分として、(1)から(14)のいずれ か一項に記載のアントラピリドン化合物又はその塩を含 むことを特徴とする水性マゼンタインク組成物、(1 6)水溶性有機溶剤を含有する(15)に記載の水性マ ゼンタインク組成物、(17)色素成分中の無機塩の含 有量が1重量%以下である(15)又は(16)に記載 の水性マゼンタインク組成物、(18)インクジェット 記録用である(15)から(17)のいずれか一項に記 載の水性マゼンタインク組成物、(19)インク滴を記 録信号に応じて吐出させて被記録材に記録を行うインク ジェット記録方法において、インクとして(15)から (18)のいずれか一項に記載の水性マゼンタインク組 成物を使用することを特徴とするインクジェット記録方 法、(20)被記録材が情報伝達用シートである(1 9) に記載のインクジェット記録方法、(21)上記 (15)から(18)に記載の水性マゼンタインク組成 物を含有する容器、(22)上記(21)の容器を有す

るインクジェットプリンター、(23)上記(1)から

(14) に記載の新規アントラピリドン化合物又はその

塩を有する着色体、(24)式(6)

(式中Rは式(1)におけるのと同じ意味を表す。)で 表されるアントラピリドン化合物、(25)架橋基Xが 下記式

-N(H)m(-A-)n N(H)m-または-O-

(式中、Aは2価の炭素数1~20の炭化水素残基であり、窒素原子、酸素原子または硫黄原子を含んでもよく、nは1または2、mは1または0を示し、nが1の時 mは1を示し、nが2の時 mは0を示す)で表される基である(1)から(4)のいずれか一項に記載の新規アントラピリドン化合物又はその塩、に関する。

[0009]

【発明の実施の形態】本発明を詳細に説明する。本発明 の新規アントラピリドン化合物は、前記式(14)で表 され、代表的な化合物の1つとして前記式(1)で表さ れる化合物があげられる。本発明において「アルキル」 といった場合、通常の「アルキル」の定義に入るもので あれば制限はない。通常、特別に断りのある場合を除 き、炭素数1~10程度のアルキル基が好ましく、より 好ましくは炭素数1~4程度の低級アルキル基である。 また、アルコキシ、アラルキル等におけるアルキル基に ついても同様である本発明における式(14)、式 (1) 等において、Rのアルキル基としては、例えばメ チル基、エチル基、nープロピル基、nーブチル基等の C1~C4のアルキル基があげられる。また、Rにおけ るヒドロキシ低級アルキル基及びシアノ低級アルキル基 におけるアルキルとしては、例えばエチル、プロピル等 が挙げられるが、エチルが好ましい。Yにおけるアルキ ルアミノ基としては、たとえばメチルアミノ基、エチル アミノ基、ブチルアミノ基、2-エチルヘキシルアミノ 基等のC1~C8のアルキルアミノ基があげられる。ジ アルキルアミノ基としては、たとえばジエチルアミノ 基、ジブチルアミノ基、ジヘキシルアミノ基等のC1~ C8のジアルキルアミノ基があげられる。また、アラル キルアミノ基としてはベンジルアミノ基、フェネチルア ミノ基、フェニルプロピルアミノ基等のフェニル(C1 ~C6) アルキルアミノ基があげられ、シクロアルキル アミノ基としてはたとえばシクロヘキシルアミノ基、シ クロペンチルアミノ基等のシクロ(C5~C7)アルキ ルアミノ基があげられ、アルコキシ基としては、例えば メトキシ基、エトキシ基、n-プロポキシ基、イソプロ ポキシ基、ブトキシ基等のC1~C4のアルコキシ基が あげられる。スルホン酸基又はカルボキシ基を有するア ルキルアミノ基におけるアルキルとしては、例えばメチ ル、エチル、n-プロピル、n-ブチル等のC1~C4 のアルキルがあげられる。

【0010】Yにおける、スルホン酸基、カルボキシ基、アセチルアミノ基、アミノ基、水酸基からなる群から選択される置換基で置換されていてもよいフェノキシ基の具体例としては、例えば4-スルホフェノキシ基、4-カルボキシフェノキシ基、4-アセチルアミノーフェノキシ基、4-アミノフェノキシ基、4-ヒドロキシフェノキシ基等があげられる。

【0011】Yにおける、スルホン酸基又はカルボキシ基を有するアルキルアミノ基の具体例としては、例えば2-スルホエチルアミノ基、カルボキシメチルアミノ基、2-カルボキシエチルアミノ基、1-カルボキシエチルアミノ基、1,2-ジカルボキシエチルアミノ基又はジ(カルボキシメチル)アミノ基等があげられ、水酸基を有するアルキルアミノ基の具体例としては、例えばヒドロキシエチルアミノ基、ジヒドロキシエチルアミノ

基等があげられる。

【0012】Yにおける、スルホン酸基及びカルボキシ基からなる群から選択される1種又は二種の置換基で置換されていてもよいアニリノ基の具体例としては、例えば2,5-ジスルホアニリノ基、3-スルホアニリノ基、2-スルホアニリノ基、2-カルボキシー4-スルホアニリノ基、2-カルボキシー5-スルホアニリノ基等があげられる。

【0013】Yにおける、スルホン酸基で置換されていてもよいナフチルアミノ基の具体例としては、例えば3,6,8ートリスルホー1ーナフチルアミノ基、4,6,8ートリスルホー2ーナフチルアミノ基、3,6,8ートリスルホー2ーナフチルアミノ基、4,8ージスルホー2ーナフチルアミノ基等があげられる。Xにおける架橋基としては、窒素原子、酸素原子または硫黄原子を含んでもよい炭素数1~20の炭化水素残基の両末端に窒素原子または酸素原子を有し、該両末端の窒素原子または酸素原子を結合手とする2価の基があげられ、具体的には

-N (H) m (-A-) nN (H) m-または-O-A

(式中、Aは2価の炭素数1~20の炭化水素残基であり、窒素原子、酸素原子または硫黄原子を含んでもよく、nは1または2、mは1または0を示し、nが1の時 mは1を示し、nが2の時 mは0を示す)で表される基があげられる。上記Aの2価の炭素数1~20の炭化水素残基としては例えば、異項原子(例えば窒素原子、酸素原子、硫黄原子等)を1~2個含んでもよい炭素数1~15の2価の脂肪族基、異項原子(例えば窒素原子、酸素原子、硫黄原子等)を1~3個含んでもよいと2価の炭素数3~10、好ましくは炭素数5~10の芳香属基および前記脂肪族基と前記芳香族基が結合してできる2価の基があげられる。これらの基は置換基(スルホン酸基、カルボキシル基、アミノ基、芳香族基の時は低級アルキル基等)を有していてもよい。

【0014】上記の脂肪族基としては例えばメチレン、ジメチレン(エチレン)、トリメチレン(プロピレン)、スキサメチレン(ファーピレン)、テトラメチレン(ブチレン)、ヘキサメチレン等の低級アルキル基で置換されていてもよい炭素数 $1\sim6$ の(ポリ)メチレン、シクロペンタン-1 、2-または 13-ジイル、シクロヘキサン-1 、2-、-1 、3-または-1 、4-ジイル、シクロヘプタン-ジイル等の炭素数 $5\sim7$ のシクロアルキレン、メチレンシクロヘキサン-1 、4-ジイルメチレン(-CH $_2-$ C $_6$ H $_10-$ CH $_2-$ CH $_2-$ C $_6$ H $_10-$ CH $_2-$ CH $_$

ンと炭素数5~7の脂肪族環(低級アルキル置換をして いてもよい) からなる脂肪族基、メチレンオキシメチレ ン $(-CH_2-O-CH_2-)$ 、ビス (ジメチレン) アミ $J(-C_2H_4-NH-C_2H_4-)$ 、メチレンチオメチレ ン $(-CH_2-S-CH_2-)$ 、オキシジシクロヘキサン ージイル(-C₆ H₁₀-O-C₆ H₁₀-)等の異項原子を 含む炭素数1~7の脂肪族基等が挙げられる。2個の芳 香属基としてはフェニレン (-C₆H₄-)、ナフチレン (-C₁₀ H₆-)等の炭素数6~10の芳香族基をあげ ることができる。前記脂肪族基と前記芳香族基が結合し てできる 2 価の基としてはキシリレン (- C H₂ - C₆ H $_4-CH_2-)$ 等をあげることができる。上記Aとしてよ り好ましいのものとしては、ジメチレン、ヘキサメチレ ン、1,3-キシリレン、メチレンジシクロヘキサン-4,1-ジイル、メチレンビス(2-メチルシクロヘキ サン-4,1-ジイル)、シクロヘキサン-1,3-ジ イルージメチレンが挙げられる。

【0015】架橋基Xとしては、例えば1,2一ジアミ ノエチレン基 (-NH-CH₂CH₂-NH-)、1,4ージアミノブチレン基(−NH−C₄H₈−NH−)、 1,6-ジアミノヘキシレン基(-NH-C₆H₁₂-N H-) 等のジアミノアルキレン基、1,4-ピペラジン ジイル基 $(-NC_4H_8N-)$ 、1, 4-ジアミノフェニレン基 (-NH-C₆H₄-p-NH-)、1,3-ジア ミノフェニレン基 (-NH-С6H4-m-NH-) 等の ジアミノフェニレン基、4-スルホー1,3-ジアミノ フェニレン基{-NH-C₆H₄ (p-SO₃H)-m-N H-1、5-カルボキシー1、3-ジアミノフェニレン 基等の置換ジアミノフェニレン基、1,3ージアミノキ シリレン基 $(-NH-CH_2-C_6H_4-m-CH_2-NH$ -)、1, 4-ジアミノキシリレン基(-NH-CH $_2$ $-C_6H_4-p-CH_2-NH-)$ 、4、4' $-\mathcal{V}$ アミノー 2-スルホージフェニルアミノ基{-NH-C₆H₄(m $-SO_3H)-NH-C_6H_4-p-NH-$, 4, 4'-ジアミノジシクロヘキシルメタン基 (-NH-C₆H₁₀ $-4-CH_2-C_6H_{10}-4'-NH-)$, 4, 4'- \checkmark アミノー3,3'ージメチルジシクロヘキシルメタン基 $\{-NH-C_6H_{10} (3-CH_3)-4-CH_2-C_6H_{10}\}$ $(3' - CH_3) - 4' NH - \{1, 3 - \forall x (T \in J)\}$ メチル)シクロヘキサン基 $(-NH-CH_2-C_6H_{10} 3-CH_2-NH-$)、ジオキシエチレン基(-O-C

 $H_2CH_2-O-)$ 、1,4-ジオキシブチレン基(-O -C₄H₈-O-)、2,2'-ジオキシエチルエーテル 基 (-O-CH₂CH₂-O-CH₂CH₂-O-) 等のジ オキシ置換アルキレン基、1,4-ジオキシフェニレン 基 $(-O-C_6H_4-p-O-)$ 、1,3-ジオキシフェニ レン基 (-O-C₆ H₄-m-O-)、4,4'-ジオキ シジフェニルエーテル基 (-O-C₆H₄-p-O-C₆ $H_4 - p - O -)$ 、 4 、 4' -ジオキシフェニレンチオ エーテル基 (-0-C6H4-p-S-C6H4-p-0 -)、2,5-及び2,6-ノルボルナンジアミノ基、 1,4-ジオキシメチルシクロヘキシレン基(-0-C $H_2-C_6H_{10}-4-CH_2-O-$) 等があげられる。な お、式-N(H)m(-A-)n N(H)m-におい て、nが2であり、 mが0である場合の基としては上 記1,4-ピペラジンジイル(-NC4H8N-)などが あげられる。

【0016】R、Y、Xの好ましい組み合わせとしては、例えば、Rが水素原子又はメチル基、Yが塩素原子、水酸基又はアミノ基、Xがジアミノエチレン基、1,4ーピペラジンジイル基、1,3ージアミノキシリレン基、4,4'ージアミノジシクロヘキシルメタン基、4,4'ージアミノー3,3'ージメチルジシクロヘキシルメタン基、1,3ービス(アミノメチル)シクロヘキサン基等である。

【0017】本発明の前記式(1)で示される新規アントラピリドン化合物の具体例を表1に示す。尚、表1中、ジアミノエチレンは、1,2ージアミノエチレン基($-NH-CH_2CH_2-NH-$)を意味する。またPhはフェニル基を示し、例えばPhOはフェノキシ基、NHPhはアニリノ基を示し、他も同様とする。またNH Ph(p-S03H)は4ースルホアニリノ基(p-S03Hはスルホン酸基がフェニル基のパラ位にあることを示す)を、NHPh(C00H)2(3,5)は3,5ージカルボキシアニリノ基 {Ph(C00H)2(3,5)は3,5ージカルボキシアニリノ基 {Ph(C00H)2(3,5)は3,5ージカルボキシアニリノ基 {Ph(C00H)2(3,5)は3,6ージカルボキシアニリノ基 {Ph(C00H)2(3,5)は3,6ージカルボキシル上が置換していることを示す)を表し、他の基についても同様に記載する。また、naphthylはナフチル基を示し、NH-2naphthyl(C03H)3(3,6,8)は3,6,8ートリスルホー2ナフチルアミノを示し、NH(C05lohexyl)はシクロヘキシルアミノを示す。

[0018]

衣	1		
No.			
	R	X	Y
1	CH3	ジアミノエチレン	OH
2	CH3	ジアミノエチレン	Cl
3	СН3	ジアミノエチレン	NH2
4	CH3	1 , 4 - ピペラジンジイル	Cl
5	CH3	1 , 4 - ピペラジンジイル	NH2
6	เมร	1 3 – ジアミノキシリレン	Cl

	7 CH3	1,3-ジアミノキシリレン	NH2
	8 CH3	1, 4ージアミノキシリレン	NH2
	9 CH3	ビス (3-アミノプロピル) エーテル	NH2
	10 CH3	3,3'-イミノジ(プロピルアミン)	NH2
	11 CH3	2, 2'ーイミノジ (エチルアミン)	NH2
	12 CH3	1,4ージアミノブチレン	NH2
	13 CH3	1,6-ジアミノヘキシレン	NH2
	14 CH3	1,4ージアミノフェニレン	NH2
	15 CH3	1,3-ジアミノフェニレン	NH2
	16 CH3	1,3-ジアミノ-4-スルホフェニレン	NH2
	17 CH3	1,3-ジアミノ-5-カルボキシフェニレン	✓ NH2
	18 CH3	4,4'ージアミノー2ースルホジフェニル	
		アミン	NH2
[0019]			
	R	X	Y
	19 CH3	4,4'ージアミノー3,3'ージメチルー	
		ジシクロヘキシルメタン	NH2
	20 CH3	4,4'ージアミノージシクロヘキシルメタン	✓ NH2
	21 CH3	ジアミノエチレン NH(C	H2000H)
	22 CH3	ジアミノエチレン NH(CH2C	H2COOH)
	23 CH3	ジアミノエチレン NH(CH2(COOH)C	H2000H)
	24 CH3	ジアミノエチレン NH (CH2(COOH)CH2C	H2COOH)
	25 CH3	ジアミノエチレン	CH30
	26 CH3	ジアミノエチレン	C6H50
	27 CH3	ジアミノエチレン NH (CH2CH	2S03H)
	28 CH3	ジアミノエチレン	NHC6H5
	29 CH3	ジアミノエチレン NHPh(p	-S03H)
	30 CH3	ジアミノエチレン NHPh(COOH)2	(3,5)
	31 CH3	ジアミノエチレン NHPh(COOH)2	(2,5)
	32 CH3	ジアミノエチレン NHPh (o-	SO3H)
	33 CH3	ジアミノエチレン NHPh (m-	S03H)
	34 CH3	ジアミノエチレン NHPh(SO3H) 2	2(2,5)
	35 CH3	ジアミノエチレン NH(CH2CH2CH2N((C2H5)2)
	36 CH3	ジアミノエチレン NH (CH2CH2CH2N	I(CH3)2)
	37 CH3	ジアミノエチレン NH-2naphthyl (SO3	SH)3(3,6,8)
[0020]			
_	R	X	Y
	38 CH3	ジアミノエチレン NH-2naphthyl (SO3F	1)3(4,6,8)
	39 CH3	ジアミノエチレン NH-2naphthy1(S	ЮЗH)2(4,8)
	40 CH3	ジアミノエチレン	IH (n-C4H9)
	41 CH3	ジアミノエチレン NH(cy	clohexyl)
	42 CH3	ジアミノエチレン NH((CH2CH2OH)
	43 CH3		CH2CH2OH)
	44 CH3	ジアミノエチレン	NHCH2Ph
	45 H	ジアミノエチレン	NH2
	46 H	1,3-ジアミノキシリレン	NH2
	47 H	1,4-ピペラジンジイル	NH2
	48 C2H5	1,3-ジアミノキシリレン	NH2
	49 C4H9	1,3-ジアミノキシリレン	NH2
	50 isoC3H7	1,3ージアミノキシリレン	NH2

51	シクロヘキシル	1,3-ジアミノキシリレン	NH2
52	C3H6N (C2H5) 2	1,3ージアミノキシリレン	NH2
53	CH3	1,4ージオキシフェニレン	NH2
54	CH3	4 , 4' ―ジオキシジフェニルエーテル	NH2
55	CH3	4、4' ―ジオキシジフェニルチオエーテル	NH2
56	СНЗ	4、4' ―ジオキシジフェニルスルホン	NH2
57	CH3	4,4' ージオキシジフェニルメタン	NH2
58	CH3	2,5-及び2,6-ノルボルナンジアミノ	NH2
59	CH3	1,4-ジオキシメチルシクロヘキシレン	NH2
60	CH3	2,5-ジメチル-1,4-ピペラジンジイル	NH2

【0021】式(1)の化合物において、例えば、架橋 基Xにおいて両末端にアミノ基を有する化合物を得るには、前記式(6)の化合物2モルと2,4,6-トリクロローS-トリアジン(シアヌルクロライド)2~2.

4モルとを水中で、pH3~7、5~35℃、2~8時間反応させて得られる1次縮合物である式(7)

【0022】 【化21】

$$\begin{array}{c|c}
SO_3Na \\
\hline
OC & N \\
\hline
NH & N \\
SO_3Na & C \\
\hline
C & 1 \\
\hline
NH & N \\
SO_3Na & C \\
\hline
C & 1 \\
C & 1 \\
\hline
C & 1 \\
C & 1 \\
\hline
C & 1 \\
C & 1 \\
\hline
C & 1 \\
\hline
C & 1 \\
C & 1 \\
\hline
C & 1 \\
C & 1 \\
\hline
C & 1 \\
C & 1 \\
\hline
C & 1 \\
C & 1 \\$$

【0023】の化合物に、下記式(8)のジアミノ化合 物1モルを、 HN(H)m(-A-)n N(H)mH (8)

(式中、Aは連結基であり、例えば2価の炭素数1~2 0の炭化水素残基であり、窒素原子、酸素原子または硫 黄原子を含んでもよく、nは1または2、mは1または 0を示し、nが1の時 mは1を示し、nが2の時 mは 0を示す。Aの好ましいものとしてはC1~C6の(ポリ)メチレン、置換基を有してもよいフェニレン、キシリレン、メチレンジシクロヘキサンージイル、メチレンビス(メチルシクロヘキサンージイル)、シクロヘキサンージイルージメチレンが挙げられ、より好ましくは、ジメチレン、ヘキサメチレン、1,3ーキシリレン、メ チレンジシクロヘキサン-4, 1-ジイル、メチレンビス (2-メチルシクロヘキサン) -4, 1-ジイル、シクロヘキサン-1, 3-ジイル-ジメチレンが挙げられる。)

pH4~10、5~90℃、10分~5時間反応させる ことにより、Yが塩素原子で、架橋基Xの両末端がアミ ノ基である式(9)

[0024]

【化22】

$$SO_3Na$$
 $NH-A NH-A NH-$

【0025】の化合物が2次縮合物として得られる。ただし、上記式(8)においてピペリジンなどのHN(-A-) $_2$ NH(式(8)においてn=2, m=0)で表される化合物を使用した場合には、式(9)における-NH-A-NH-の代わりに-N(-A-) $_2$ N-であ

る化合物が得られる。次いで、pH9~12、70~9 0℃、1~5時間加水分解するか、又はアンモニア、対 応するアミン類、フェノール類、ナフトール類もしくは メタノール等のアルコール類を、pH8~10、90~ 100℃、3~8時間反応させることにより、3次縮合 物としてYが塩素原子以外の式(10)

[0026]

【0027】の化合物が得られる。また、上記式(8)において $HN(-A-)_2NH$ で表される化合物を使用した場合には、式(10)における-NH-A-NH-の代わりに $-N(-A-)_2N-$ である化合物が得られる。なお、縮合の順序は各種化合物の反応性に応じ、適

表2

宜定められ、上記に限定されない。本発明の前記式(10)で示される新規アントラピリドン化合物の具体例は 先の表1に多数含まれてれているが、好ましい化合物 を、表1に示した化合物も含めて下記表2に示す。

応じ、適 【0028】

No. Y R NH2 メチレンジシクロヘキサン-4,1-ジイル 1-1 CH3 エチルアミノ メチレンジシクロヘキサン-4,1-ジイル 1-2 CH3 メチレンジシクロヘキサン-4,1-ジイル プロピルアミノ 1-3 CH3 プロピルアミノ メチレンジシクロヘキサン-4,1-ジイル 1-4 CH3 メチレンジシクロヘキサン-4.1-ジイル ブチルアミノ 1-5 CH3 2-エチルヘキシルア 1-6 CH3 メチレンジシクロヘキサン-4,1-ジイル ミノ ベンジル 1-7 CH3 メチレンジシクロヘキサン-4,1-ジイル 2-エチルヘキシルア メチレンジシクロヘキサン-4,1-ジイル 1-6 CH3 ミノ メチレンビス(2-メチルシクロヘキサン-4,1-ジイル) 1-7 CH3 NH2 シクロヘキサン-1,3-ジイル-ジメチレン NH2 1-8 CH3 エチルアミノ シクロヘキサン-1,3-ジイル-ジメチレン 1-9 CH3 シクロヘキサン-1,3-ジイル-ジメチレン ブチルアミノ 1-10 CH3 シクロヘキサン-1,3-ジイル-ジメチレン ジブチルアミノ 1-11 CH3 シクロヘキサン-1,3-ジイル-ジメチレン 1-12 CH3 2-エチルヘキシルアミノ シクロヘキサン-1,3-ジイル-ジメチレン ベンジル 1-13 CH3 シクロヘキシルアミノ 1-14 CH3 メチレンジシクロヘキサン-4,1-ジイル シクロペンチルアミノ メチレンジシクロヘキサン-4,1-ジイル 1-15 CH3 メチレンジシクロヘキサン-4,1-ジイル 1-16 CH3 ジエチルアミノプロピルアミノ

1-17 CH3 メチレンジシクロヘキサン-4,1-ジイル

【0029】前記式(8)のジアミノ化合物の代わり に、下記式

HO-A-OH

(式中Aは前記と同じ)で表されるグリコール化合物を 使用して、常法により縮合反応を行うことにより、前記 ジブチルアミノプロピルアミノ National Markett NII A N

式(9)における架橋基-NH-A-NH-が-O-A-O-に代わった化合物が得られ、以下上記と同様に処理することにより、式(10)における架橋基-NH-A-NH-が-O-A-O-に代わった化合物が得られる。

【0030】こうして得られる化合物は遊離酸の形で、 あるいはその塩の形態で存在する。本発明では遊離酸又 はその塩として、アルカリ金属塩、アルカリ土類金属 塩、アルキルアミン塩、アルカノールアミン塩またはア ンモニウム塩として使用できる。好ましくはナトリウム 塩、カリウム塩、リチウム塩等のアルカリ金属塩、モノ エタノールアミン塩、ジエタノールアミン塩、トリエタ ノールアミン塩、モノイソプロパノールアミン塩、ジイ ソプロパノールアミン塩、トリイソプロパノールアミン 塩等のアルカノールアミン塩、アンモニウム塩があげら れる。また塩の作り方としては、例えば、上記で得られ る3次縮合物の反応液に食塩を加えて、塩析、沪過する ことによってナトリウム塩をウェットケーキとして得、 そのウェットケーキを再び水に溶解後、塩酸を加えてp Hを1~2に調整して得られる結晶を沪過すれば、遊離 酸(あるいは一部はナトリウム塩のまま)の形で得られ る。更に、その遊離酸の形のウェットケーキを水と共に 撹拌しながら、例えば、水酸化カリウム、水酸化リチウ ム、アンモニア水を添加してアルカリ性にすれば、各々 カリウム塩、リチウム塩、アンモニウム塩が得られる。 なお、式(6)のアントラピリドン化合物は、例えば次 のようにして得られる。即ち、下記式(11)

[0031]

【0032】(式中Rは前記と同じ意味を示す)で示されるアントラキノン化合物1モルにベンゾイル酢酸エチルエステル1.1から3モルをキシレン等の極性溶媒中、炭酸ナトリウム等の塩基性化合物の存在下、130~180℃、5~15時間反応を行い、下記式(12)【0033】

【化23】

【0034】(式中Rは前記と同じ意味を示す)の化合物が得られる。

【0035】次いで、式(12)の化合物1モルにメタアミノアセトアニリド 1~5モルを、N, Nージメチルホルムアミド等の非プロトン性極性有機溶媒中、炭酸ナトリウムのような塩基及び酢酸銅のような銅触媒の存在下、110~150℃、2~6時間ウルマン反応をおこなって縮合し、下記式(13)

[0036]

【化24】

【0037】(式中Rは前記と同じ意味を示す)の化合物が得られる。

【0038】次いで式(13)の化合物を8~15%発煙硫酸中で、50~120℃でスルホン化及びアセチルアミノ基を加水分解する事により、一般式(6)

[0039]

【化25】

$$SO_3Na$$
 O
 C
 N
 R
 NH_2
 SO_3Na
 SO_3Na
 SO_3Na

(式中Rは前記と同じ意味を示す)のアントラピリドン 化合物が得られる。

【0040】本発明の水性マゼンタインク組成物は、前記式(1)及び(2)で表される化合物又はその塩を水又は水性溶媒(後記する水溶性有機溶剤(溶解助剤を含む。以下同様。)を含有する水)に溶解したものである。インクのpHは6~11程度が好ましい。この水性インク組成物をインクジェット記録用プリンタに使用する場合、色素成分としては金属陽イオンの塩化物、硫酸塩等の無機物の含有量は少ないものを用いるのが好ましく、その含有量の目安は例えば、塩化ナトリウムと硫酸ナトリウムの総含量として1重量%以下である。無機物の少ない本発明の色素成分を製造するには、例えば逆浸透膜による通常の方法又は本発明の色素成分の乾燥品あるいはウェットケーキを必要な回数だけメタノール及び水の混合溶媒中で撹拌し、沪過、乾燥する方法で脱塩処理する操作を繰り返せば良い。

【0041】本発明の水性インク組成物は水を媒体として調製されるが、本発明の化合物又はその塩は該水性インク組成物中に、好ましくは0.1~20重量%、より好ましくは1~10重量%、更に好ましくは2~8重量%程度含有される。本発明の水性インク組成物にはさらに水溶性有機溶剤0~30重量%、インク調整剤0~5重量%含有していても良い。残部は水である。本発明のインク組成物は、蒸留水等の精製水に、本発明の化合物又はその塩及び必要により、上記水溶性有機溶剤、インク調整剤等を添加混合することにより調製される。ま

た、水と上記水溶性有機溶剤、インク調整剤等との混合物に本発明の化合物又はその塩を添加、溶解してもよい。また必要ならインク組成物を得た後で沪過を行い、 狭雑物を除去してもよい。

【0042】使用し得る水溶性有機溶剤の具体例として は、例えば、メタノール、エタノール、プロパノール、 イソプロパノール、ブタノール、イソブタノール、第二 ブタノール、第三ブタノール等のC1 ~C4 アルカノー ル、N,N-ジメチルホルムアミド又はN,N-ジメチ ルアセトアミド等のカルボン酸アミド、Nーメチルピロ リジン-2-オン等のラクタム類、1、3-ジメチルイ ミダゾリジン-2-オン又は1,3-ジメチルヘキサヒ ドロピリミドー2ーオン等の環式尿素、アセトン、メチ ルエチルケトン、2-メチル-2-ヒドロキシペンタン -4-オン等のケトン又はケトアルコール、テトラヒド ロフラン、ジオキサン等のエーテル、エチレングリコー ル、1,2-又は1,3-プロピレングリコール、1, 2-又は1,4-ブチレングリコール、1,6-ヘキシ レングリコール、ジエチレングリコール、トリエチレン グリコール、ジプロピレングリコール、チオジグリコー ル、ポリエチレングリコール、ポリプロピレングリコー ル等のC2 ~C6 アルキレン単位を有するモノー、オリ ゴー又はポリアルキレングリコール又はチオグリコー ル、グリセリン、ヘキサン-1,2,6-トリオール等の ポリオール (トリオール)、エチレングリコールモノメ チルエーテル、エチレングリコールモノエチルエーテ ル、ジエチレングリコールモノメチルエーテル、ジエチ レングリコールモノエチルエーテル、トリエチレングリ コールモノメチルエーテル、トリエチレングリコールモ ノエチルエーテル等の多価アルコールのC1 ~C4 アル キルエーテル、ケーブチロラクトン又はジメチルスルホ キシド等が挙げられる。これらの有機溶剤は2種以上併 用しても良い。

【0043】水と混和可能で好ましい有機溶媒としては、N-メチルピロリジン-2-オン、C2 ~C6 アルキレン単位を有するモノ、ジ又はトリアルキレングリコール等が挙げられ、好ましいものとしてはモノ、ジ又はトリエチレングリコール、ジプロピレングリコール、ジメチルスルホキシド等が挙げられ、特に、N-メチルピロリジン-2-オン、ジエチレングリコール、ジメチルスルホキシドの使用が好ましい。

【0044】インク調整剤は、上記本発明の化合物(色素成分)を含有する水溶液に所望のインク適性を付与する目的で使用されるもので、例えば防腐防黴剤、pH調整剤、キレート試薬、防錆剤、水溶性紫外線吸収剤、水溶性高分子化合物、染料溶解剤、界面活性剤などが挙げられる。防腐防黴剤としては、例えばデヒドロ酢酸ソーダ、ソルビン酸ソーダ、2ーピリジンチオールー1ーオキサイドナトリウム、安息香酸ナトリウム、ペンタクロロフェノールナトリウム等が挙げられる。pH調整剤と

しては、調合されるインクに悪影響を及ぼさずに、イン クのpHを、好ましく、6~11の範囲に制御できるも のであれば任意の物質を使用することができる。その例 として、ジエタノールアミン、トリエタノールアミンな どのアルカノールアミン、水酸化リチウム、水酸化ナト リウム、水酸化カリウムなどのアルカリ金属元素の水酸 化物、水酸化アンモニウム、あるいは炭酸リチウム、炭 酸ナトリウム、炭酸カリウムなどのアルカリ金属の炭酸 塩などが挙げられる。キレート試薬としては、例えばエ チレンジアミン四酢酸ナトリウム、ニトリロ三酢酸ナト リウム、ヒドロキシエチルエチレンジアミン三酢酸ナト リウム、ジエチレントリアミン五酢酸ナトリウム、ウラ ミル二酢酸ナトリウムなどがあげられる。防錆剤として は、例えば、酸性亜硫酸塩、チオ硫酸ナトリウム、チオ グルコール酸アンモニウム、ジイソプロピルアンモニウ ムニトライト、四硝酸ペンタエリスリトール、ジシクロ ヘキシルアンモニウムニトライトなどが挙げられる。水 溶性紫外線吸収剤としては、例えばスルホン化されたべ ンゾフェノン、スルホン化されたベンゾトリアゾールな どがあげられ、水溶性高分子化合物としては、例えばポ リビニルアルコール、ポリアミン、ポリイミンなどがあ げられ、染料溶解剤としては、例えば ϵ ーカプロラクタ ム、尿素、エチレンカーボネートなどがあげられ、界面 活性剤としては例えば、通常のアニオン系、カチオン 系、ノニオン系の界面活性剤があげられる。

【0045】本発明のインクジェット記録方法における 被記録材としては、例えば、紙、フィルム等の情報伝達 用シート、繊維及び皮革等が挙げられる。情報伝達用シ ートについては、表面処理されたもの、具体的にはこれ らの基材にインク受容層を設けたものが好ましい。イン ク受容層は、例えば上記基材にカチオンポリマーを含浸 あるいは塗工することにより、また多孔質シリカ、アル ミナゾルや特殊セラミックス等のインク中の色素を吸着 し得る無機微粒子をポリビニルアルコールやポリビニー ルピロリドン等の親水性ポリマーと共に上記基材表面に 塗工することにより設けられる。このようなインク受容 層を設けたものは、通常インクジェット専用紙(フィル ム)や光沢紙(フィルム)と呼ばれ、例えば、ピクトリ コ(旭硝子社製)、カラーBJペーパー、カラーBJフ ォトフィルムシート(いずれもキャノン社製)、カラー イメージジェット用紙(シャープ社製)、スーパーファ イン専用光沢フィルム(セイコーエプソン社製)ピクタ ファイン(日立マクセル社製)等が市販されている。な お、このような受容層の設けていない普通紙も利用でき ることはもちろんである。

【0046】また繊維については、セルロース繊維又は ナイロン、絹及びウール等のポリアミド繊維が好まし く、不織布や布状のものが好ましい。これらの繊維については、本発明のインク組成物を該繊維に付与した後、 好ましくはインクジェット方法により付与した後、湿熱 (例えば約80~120°) あるいは乾熱 (例えば約150~180°) の固着工程を加えることで該繊維内部 に色素を染着させることができ、鮮明性、耐光性及び耐洗濯性に優れた染色物を得ることができる。

【0047】本発明の容器は上記の水性マゼンタインク 組成物を含有する。また、本発明のインクジェットプリ ンターは、この水性マゼンタインク組成物を含有する本 発明の容器がインクタンク部分にセットされたものであ る。さらに、本発明の着色体は、上記の式(1)及び (2)で表される新規アントラビリドン化合物又はその 塩で、好ましくは上記の水性マゼンタインク組成物で着 色されたものである。

【0048】本発明の水性インク組成物は、鮮明で、理想に近いマゼンタ色であり、他のイエロー、シアンのインクと共に用いる事で、広い可視領域の色調を色出しする事ができ、かつ耐光性及び耐水性の優れた既存のイエロー、シアン、ブラックと共に用いることで耐光性及び耐水性及び耐力ス性に優れた記録物を得ることができる。

[0049]

【実施例】以下に本発明を実施例により更に具体的に説明する。尚、本文中「部」及び「%」とあるのは、特別の記載のない限り重量基準である。

【0050】実施例1

(1) キシレン360部中に、攪拌しながら、式(11) (R=CH₃) の化合物94.8部、炭酸ナトリウム3.0部、ベンゾイル酢酸エチルエステル144.0部を順次仕込み、昇温する。140~150℃の温度で8時間反応を行い、その間、反応で生成するエタノールと水をキシレンと共沸させながら系外へ留出させ、反応を完結させる。次いで、冷却し、30℃にてメタノール240部を添加して30分攪拌後、沪過し、メタノール360部で洗浄後、乾燥して、式(12)(R=CH₃)の化合物124.8部を淡黄色針状結晶として得た。(2)次に、N,Nージメチルホルムアミド300.0部中に、攪拌しながら、式(12)化合物(R=CH₃)8

(2) 次に、N, Nージメチルホルムアミド300.0部中に、撹拌しながら、式(12)化合物(R=CH₃)8 8.8部、メタアミノアセトアニリド75.0部、酢酸銅1水和物24.0部及び炭酸ナトリウム12.8部を順次仕込み、昇温する。120~130℃で3時間反応を行う。約50℃に冷却下、メタノール120部を添加し、30分撹拌後、沪過し、メタノール500部で洗浄し、次いで80℃の湯で洗浄、乾燥して式(13)(R=CH₃)の化合物79.2部を青味赤色結晶として得る。

【0051】(3) 次に96.6%硫酸178.5部に、 撹拌下、水冷しながら26.5%発煙硫酸271.5部を添加して、10%発煙硫酸450部を、調製する。水冷 下、式(13)(R=CH₃)の化合物77.0部を30分で 添加し、昇温する。90~100℃にて2時間反応を行 う。次に、氷水1000部中に、上で得たスルホン化反応液 を添加し、その間氷を加えながら40℃以下に保持する。 水を加えて液量を1500部とし、沪過して、不溶解分を除去する。次に、母液に湯を加えて2250部とし、温度を50~60℃に保ちながら、食塩450部を添加して2時間攪拌し、析出した結晶を沪過する。ウエットケーキをメタノール1500部と共に加熱攪拌し、1時間還流を行う。40℃に冷却後、沪過し、次いでメタノール300部で洗浄後、乾燥して式(6)(R=CH₃)の化合物93.0部を赤色結晶として得た。(純度:78.4%(ジアゾ分析法による))

【0052】(4) 氷水100部にリパールOH(商品名、アニオン界面活性剤、ライオン株式会社製)0.3部を加え、溶解後シアヌルクロライド2.7部、を添加し、30分攪拌する。次に、上記(3)で得た式(6)の化合物(純度78.4%)11.9部を8−10℃にて添加し、10%苛性ソーダ水溶液を滴下しながら、PHを3−4に保ち、25~30℃で4時間1次縮合反応を行い、沪過して不溶解物を除去して、式(7)(R=CH₃)の化合物を含有する反応液を得た。

(5)上記(4)で得られた式(7)(R=C H_3)の 化合物を含有する反応液中に、エチレンジアミン0.4部を加え、更に、水を加えて液量を200部とし、昇温 する。 $60\sim70$ \mathbb{C} の温度で、10% 苛性ソーダ水溶液 を滴下しながら、PHを $5.0\sim5.5$ に保ち、1時間 反応させ2次縮合反応を行い、式(9)(R=C H_3 、 A=エチレン基)の化合物を含む反応液を得た。

(6)上記(5)で得られる式(9)(R=CH $_3$ 、A=エチレン基)の化合物を含む反応液中に、28%アンモニア水溶液 20部を加えて昇温し、 $90\sim95$ ℃の温度で、2時間反応させる。反応後、水を加えて液量を300部に調整し、 $50\sim55$ ℃に保ちながら濃塩酸を添加し、PHを2に調整した後、その温度で食塩70部を添加し、攪拌する。1時間後結晶をろ別し、式(10)(R=CH $_3$ 、A=エチレン、Y=NH $_2$)の化合物を赤色ウェットケーキとして得た。

(7)上記(6)で得られるウェットケーキを、メタノール250部中に加え、60~65℃に加熱、攪拌1時間保持した後、沪過、メタノールで洗浄、乾燥し、式(10)(R=C H_3 、A=エチレン基、Y=N H_2)(化合物No.3)の化合物6.5部を赤色結晶として得た。

λ max: 528.6 n m (水溶液中)【0053】実施例2

(1)実施例1の(1) \sim (4)と同様にして得た式 (7)(R=CH $_3$)の化合物を含有する反応液中にメタキシリレンジアミン $_0$ 9部を加え、更に、水を加えて液量を $_2$ 00部とし、昇温する。 $_3$ 0 \sim 60 \sim 00温度で、 $_3$ 10%苛性ソーダを滴下しながら、 $_3$ 10米 日間反応させ $_3$ 2次縮合反応を行い、式 (9)(R=CH $_3$ 、A=メタキシリレン基)の化合物を含む反応液を得た。

(2)上記(1)の反応液中に、28%アンモニア水溶液 20部を加えて昇温し、 $90\sim95$ ℃の温度で、2時間反応させる。反応後、水を加えて液量を300部に調整し、 $50\sim55$ ℃に保ちながら濃塩酸を添加し、PHを 2に調整した後、その温度で食塩 35 部を添加し、攪拌する。1時間後結晶をろ別し、式(10)(R=CH 3、 $A=メタキシリレン基、<math>Y=NH_2$)の化合物を赤色ウェットケーキとして得た。

(3)上記(2)で得られるウェットケーキを、メタノール250部中に加え、 $60\sim65$ に加熱、攪拌1時間保持した後、沪過、メタノールで洗浄、乾燥し、式(10)(R=CH₃、A=メタキシリレン基、Y=NH₂)(化合物No.7)の化合物9.2部を赤色結晶として得た。

λ max: 537. 8 n m (水溶液中)【0054】実施例3

(1)氷水50部にリパール〇H(商品名、アニオン界面活性剤、ライオン株式会社製)0.3部を加え、溶解後シアヌルクロライド2.7部を添加し、30分攪拌する。次に実施例1の(3)で得た式(6)の化合物(純度78.4%)11.9部を8-10℃にて添加し、10%-苛性ソーダ水溶液を滴下しながら、pH3-4に保ち、25-30℃で4時間1次縮合反応を行い、沪過して不純物を除去して、式(7)(R=CH₃)の化合物を含有する反応液を得た。

(2)上記(1)で得られた式(7)(R=C H_3)の 化合物を含有する反応液を10-15℃に冷却し、10%-苛性ソーダ水溶液を滴下し、pH10に調製した。 この反応液中に28%-アンモニア水1.8部を添加 し、10-15℃で2時間、25-30で1時間反応を 行い、2次縮合物を含む反応液を得た。

(4)上記(3)で得られたウェットケーキをメタノー ル250部中に加え、60-65℃に加熱、攪拌1時間 表2

色素成分

(脱塩処理したものを使用) 水+水酸化アンモニウム グリセリン 尿素

N-メチル-2-ピロリドン

保持した後、<mark>デ過、メタノールで洗浄、乾燥し、式(1</mark>0)(R=C H_3 、A=ジシシクロヘキシルメタンー4,4'-ジイル基、Y=N H_2)(化合物No.20)の化合物9.9部を赤色結晶として得た。

 A max
 : 536.5 n m
 (水溶液中)

 【0055】実施例4

(1) 実施例1の(1)~(4)と同様に得られる式 (7)($R=CH_3$)の化合物を含有する反応液中に 4, 4'-ジアミノ-3, 3'-ジメチルジシシクロヘキシルメタン1. 4部を加え、更に、水を加えて液量を200部とし、昇温した。 $50\sim60$ $\mathbb C$ の温度で、10% 性ソーダを滴下しながら、pHe5. $7\sim6$. 3に保 50、2時間反応させ2次縮合反応を行い、式(9)($R=CH_3$ 、A=3, 3'-ジメチルジシクロヘキシルメタン-4, 4'-ジイル基)の化合物を含む反応液を得 た。

(2)上記(1)の反応液中に28%アンモニア水溶液 20部を加えて昇温し $90\sim95$ ℃の温度で2時間反応 させる。反応後、水を加えて液量を300部調製し $50\sim55$ ℃に保ちながら濃塩酸を添加し、pHを2に調整後、その温度で食塩35部を添加し、攪拌する。1時間後結晶を5別し、式(10)($R=CH_3$ 、A=3, 3'-ジメチルジシクロヘキシルメタン-4, $4'-ジイル基、<math>Y=NH_2$)の化合物を赤色ウェットケーキとして 得た。

(3)上記(2)で得られるウェットケーキをメタノール250部中に加え、 $60\sim65$ ℃に加熱、攪拌1時間保持した後、沪過、メタノールで洗浄、乾燥し、式(10)(R=CH3、A=3、3'ージメチルジシクロへキシルメタン-4、4'ージイル基、 $Y=NH_2$)(化合物No.19)の化合物8.1部を赤色結晶として得た。 λ max:536.2nm (水溶液中)実施例5

(A) インクの作製

実施例 1 ないし 2 でそれぞれ得られた本発明のアントラピリドン化合物(色素成分)を含む下記表 2 の組成の液体を調製し、0. 45 μ mのメンブランフィルターでろ過することにより各インクジェット用水性マゼンタインク組成物を得た。また水はイオン交換水を使用した。尚、インク組成物のp H がp H = 8 \sim 1 0 、総量 1 0 の 部になるように水、水酸化アンモニウムを加えた。【0 0 5 6 】

3.7部

77.3部

5.0部

5.0部

4.0部

IPA (イソプロピルアルコール) ブチルカルビトール 計

【0057】(B)インクジェットプリントインクジェットプリンタ(商品名 Canon社 BJ S-630)を用いて、プロフェッショナルフォトペーパー(PR-101(キャノン社製))、PM写真用紙<光沢>(セイコーエプソン社製)の2種の被記録材料にインクジェット記録を行った。(以下、PR=プロフェッショナルフォトペーパー、PM=PM写真用紙と記す)

【0058】(C)記録画像の評価 の色相評価

表3

色相 L* a* JNC標準マゼンタ 46.3 74.4 紙はJapan Color Standard Paper

【0060】20耐光試験

キセノンウェザーメーター(アトラス社製)を用い、2 4℃、60%RHにて記録画像に50時間照射した。照 射前後の変化を上記の測色システムを用いて照射前後の 色差(△E)を測定した。結果は表4に示す。

3オゾン耐性試験

記録画像にプリントした試験片をオゾンウェザーメーター (スガ試験機社製)を用いて40℃、4ppmで10時間放置し、試験前後の色差 (ΔE)を測定した。結果は表4に示す。

【0061】④耐湿試験

記録画像にプリントした試験片を恒温恒湿器(応用技研産業社製)を用いて50℃、90%RHで72時間放置し、試験前後のブリード性を目視にて判定した。判定は、

3.	0部
2.	0部
100.	0部

記録画像の色相、鮮明性:記録紙を測色システム(GRETAG SPM50:GRETAG社製)を用いて測色し、L*、a*、b*値を算出した。色相はJNC(社団法人 日本印刷産業機械工業会)のJAPANColorの標準マゼンタのカラーサンプルとの比較、鮮明性はC*=((a*)²+(b*)²) $^{1/2}$ で評価した。次に、JNCのJAPANColorの標準マゼンタのカラーサンプルの色相を表3に示す。

[0059]

	鮮明性
b*	(C*)
-4.8	74.6

〇:ブリードが認められない

△: わずかにブリードが認められる

×:大きくブリードが認められる

と3段階で判定した結果を表4に示す。

【0062】記録画像の色相、鮮明性、耐光性、耐オゾン性及び耐湿性試験結果を表4に示す。なお、実施例1で得られた化合物を用いて作製したインク組成物を評価した結果を評価例1、同様にして実施例2で得られた化合物を用いて作製したインク組成物を評価した結果を評価例2とする。また、比較例1として、特許文献12の実施例2のアントラピリドン系化合物(No. 4の化合物)、および比較例2として特許文献13の合成例1のアントラピリドン系化合物(式(1)の化合物)を用い評価を行った結果を表4に併記する。

[0063]

表4								
評価	i例1	色	柏		鮮明性	耐光性	耐オゾン性	耐湿性
		L*	a*	b•	(C•)	ΔE	ΔE	
1	PR紙	54.1	74.8	-14.3	76.2	5.5	4.8	0
2	PM紙	54.8	74.5	-16.5	76.3	5.2	5.4	0
評価	5例2		色相		鮮明性	耐光性	耐オゾン性	耐湿性
		L*	a*	b•	(C*)	ΔE	ΔE	
1	PR紙	51.6	76.6	-27.2	81.3	8.6	3.2	0
2	PM紙	51.4	76.2	-30.5	82.1	4.7	3.2	O-A
比較	交例 1		色相		鮮明性	耐光性	E 耐オゾン性	上 耐湿性
		L*	a*	b*	(C*)	ΔE	ΔE	
1	PR紙	53.4	72.8	-17.	4 74.9	12.6	18.3	0
2	PM紙	57.2	70.9	-9.3	3 71.5	7.5	21.1	0
比車	交例2		色相		鮮明性	耐光性	t 耐オゾン性	t 耐湿性
-0	74 7 —	L*	a*	b•	(C•)	ΔE	ΔE	
1	PR紙	48.8	78.	8 -10	0.2 74.	9 5.7	10.4	Δ
2	PM紙	48.6		3 -16	5.1 71.	5 4.9	6.9	×
_								

【0064】試験例3、4

実施例3及び4でそれぞれ得られた本発明のアントラピリドン化合物を用いて前記(A)、(B)と同様にして、インクを作製しインクジェットプリントを行った。さらに測色システムをGretag Macbeth SpectroEyeを用いる以外は前記(C)と同様にして記録画像の評価を行った。実施例3で得られた化

合物を用いて作製したインク組成物を評価した結果を評価例3、実施例4で得られた化合物を用いて作製したインク組成物を評価した結果を評価例4とした。評価例3ないし4の水性マゼンタインク組成物の記録画像の色相、鮮明性、耐光性、耐オゾン性及び耐湿試験結果を下記表5に示す。

[0065]

表 5	5							
評価	F例3		色相		鮮明性	耐光性	耐オゾン性	耐湿性
		L*	a*	b*	(C•)	ΔE	ΔΕ	
1	PR紙	52.1	82.5	-25.6	86.4	7.7	3.8	0
2	PM紙	52.0	82.8	-29.5	87.9	8.8	2.8	0
評価	5例4		色相		鮮明性	耐光性	耐オゾン性	耐湿性
		L*	a*	b*	(C*)	ΔE	ΔE	
1	PR紙	55.8	79.4	-26.1	83.6	9.2	4.9	0
2	PM紙	55.7	78.9	-29.3	84.2	8.4	3.7	0
比車	交例1		色相		鮮明性	耐光性	耐オゾン性	耐湿性
		L*	a*	b*	(C*)	ΔE	ΔE	
1	PR紙	55.0	76.7	-14.8	78.1	11.6	17.4	0
2	PM紙	55.6	75.8	-15.2	77.3	8.1	12.9	0
							(変色	色あり)

比較例2			巴相	
		L*	a•	b•
1	PR紙	55.7	76.1	-19.7
2	PM紙	56.1	75.4	-23.0

本発明のアントラピリドン化合物はJNC標準マゼンタの色相及び鮮明性に近似しており、インクジェット用マゼンタ色素として適した化合物である。また、C・値はJNC標準マゼンタの値より高く、より鮮明度が高いものである。本発明品の耐光性は、比較例に比べΔE値が小さく、高耐光性マゼンタとして評価できる。本発明品の耐オゾン性は、比較例に比べΔE値がいずれも小さくオゾンガス耐久性において、驚くべき向上が達成されている事を示している。

【0066】さらに、耐湿性では、比較例2のマゼンタより良好である事から、本発明のアントラピリドン化合物は高耐光性を維持しつつ耐湿性を向上させたインクジェット記録用のマゼンタインクに極めて有用である結果を得た。

【0067】本発明のアントラピリドン化合物は比較例 1、比較例2よりも総合的に優れており、各メディア (被記録剤)で安定した高品質を示している。さらに実施例1から4でそれぞれ得られた色素は、アルカリ性条件下(pH=8~9)における水に対する溶解性が100g/1以上であり、インクジェット用の色素として安

鮮明性	耐光性	耐オゾン性	耐湿性
(C•)	ΔE	ΔE	
78.6	7.5	10.3	O-A
78.2	5.0	5.5	△- ×

定なインクの作製が可能であり、又高濃度のインクの作 製も可能であることから使用用途も広く使いやすい化合 物である。

[0068]

【発明の効果】本発明の新規アントラピリドン化合物は 極めて水溶解性に優れ、水溶液は経時安定性が良く、又 インク組成物製造過程でのメンブランフィルターに対す る沪過性が良好であるという特徴を有する。更に、この 化合物は生体に対する安全性も高い。更に、この新規ア ントラピリドン化合物を使用した本発明のインク組成物 は長期間保存後の結晶析出、物性変化、色変化等もな く、貯蔵安定性が良好である。又、本発明のインク組成 物をインクジェット記録用のマゼンタインクとして使用 した印刷物は、耐光性、耐オゾン性及び耐湿性に優れ、 優れたインクジェット記録が可能である。更に、印刷面 は鮮明で理想に近いマゼンタ色であり、他のイエロー、 シアンのインクと共に用いる事で、広い可視領域の色調 を色出しする事ができる。このように、本発明のインク 組成物は、インクジェット記録用のマゼンタインクとし て極めて有用である。

(19)103-192930 (P2003-192930A)

フロントページの続き

(51) Int. Cl. ⁷

識別記号

FΙ

(参考)

C09D 11/00

B41J 3/04 101Y

Fターム(参考) 20056 EA13 FC02

2H086 BA55 BA56

4C034 CJ07

4C063 AA05 BB09 CC43 DD17 EE10

4J039 BC05 BC17 BC33 BC50 BC52

BC54 BC69 EA15 EA29 EA35

EA38 EA46 GA24